

ΕΡΩΤΗΣΗ 01

Η σχετική ατομική μάζα του Al είναι 27. Αυτό σημαίνει ότι η μάζα ενός ατόμου Al είναι:

- α. 27g
- β. 27 φορές μεγαλύτερη από τη μάζα ενός ατόμου $^{12}_6\text{C}$
- γ. 27 φορές μεγαλύτερη από το 1/12 της μάζας ενός ατόμου C
- δ. 27 φορές μεγαλύτερη από το 1/12 της μάζας ενός ατόμου $^{12}_6\text{C}$.

ΕΡΩΤΗΣΗ 02

Η σχετική ατομική μάζα του οξυγόνου είναι 16. Από αυτό προκύπτει ότι η μάζα ενός μορίου οξυγόνου (O_2) είναι:

- α. 16 φορές μεγαλύτερη από το $1/12$ της μάζας ενός ατόμου $^{12}_6C$
- β. 32 φορές μεγαλύτερη από τη μάζα ενός ατόμου $^{12}_6C$
- γ. 32 φορές μεγαλύτερη από το $1/12$ της μάζας ενός ατόμου C
- δ. 32 φορές μεγαλύτερη από το $1/12$ της μάζας ενός ατόμου $^{12}_6C$.

ΕΡΩΤΗΣΗ 03

Το άτομο ενός στοιχείου Α είναι 2 φορές βαρύτερο από το άτομο του $^{12}_6\text{C}$.

Αυτό σημαίνει ότι η σχετική ατομική μάζα του στοιχείου Α είναι:

- α. 2 β. 12 γ. 24 δ. 14.